

科學大辭典

(第三冊)

R
61
2942

化學

人文出版社印行

物理大辭典

中文精編精印九大冊，八百餘萬字，圖表三千幅，物理資料，應有盡有，售五千元。普及本全四冊，僅售二千元。

數學大辭典

數學題解百科全書，包括算術、代數、幾何、三角、新數學五大部門。全書七千六百頁，七百餘萬字。精裝十八冊，售五千元。

化學大辭典

包括化學理論、化學工業與化學藥品，精裝九大冊，六百餘萬字，圖表二千幅。售五千元。普及本全四冊，僅售二千元。

科學大辭典

包括物理、化學、動物、植物、礦物、醫藥六大部門。全書萬餘頁，精裝十六大冊，售五千元。

植物大辭典

八百餘萬字，附圖五千五百幅。較本草綱目，量增四倍。精裝九冊，售五千元。普及本全四冊，僅售二千元。

中外地名大辭典

包括中、外、古、今地名，應有盡有，編輯十年，收羅齊全。精編精印九大冊，售六千元。

人文出版社

臺中市忠明路廿巷十一號
郵政劃撥二八〇〇〇號



版權所有 不准翻印
中華民國七十年十月再版

科學大辭典

(全書共十六冊)

編輯者：本社編委會
出版者：人文出版社有限公司
社址：台中市忠明路二十巷十一號
電話：五一八八八八號
郵撥：二八〇〇〇號
登記證字號：局版台業字一三三二號
發行人：段
住址：台中市忠明路二十巷十一號
電話：五一八八八八號
印刷廠：三興彩色印刷廠
地址：台中市健行路八五六號
電話：三一八五六二號

編輯大意

- 一、本辭典包括六大部門：物理、化學、動物、植物、礦物與醫藥。全書共萬餘頁，約一千二百萬字，二十四開本精裝十六大冊。內容豐富、編校審慎、印刷精美、裝訂堅固，是我國目前僅有之一部取材最龐大、收錄最完全之自然科學百科全書。
- 二、本辭典各部，分類獨立，系統井然。各部門採用混合編輯法；其檢字係依每一名詞起首文字之筆劃多少定為先後，檢校查考極為便利。
- 三、本辭典為便學者查核，各部門之後，皆附有英、日文字之詳細索引。
- 四、自然科學之學術專門名詞及術語，日日見增，在今日全國上下皆提倡研究自然科學之時，工具書亦日形重要。「工欲善其事，必先利其器」，一套精良之工具書，可使學術研究工作收事半功倍之宏效，是故本辭典實是青年們研習時不可或缺之一部工具書。
- 五、本辭典之出版，用在拋磚引玉，尚祈學者不吝教正。

編者 五十七年秋

編 例

1. 目前我國化學名詞尚未普及，現為便於學習和應用，按西文字典式依字母次序編列，次舉中文名詞。

2. 關於定義、定律、術語，用簡單詞句說明。

3. 化學藥品，半製品或天然原料，注以分子式或結構式，物理性或化學性，產源，或製造法，未為用途。

4. 有機化合物名詞上冠有間 meta-，隣 ortho-，對 para-， α - 或 1- (alpha-)， β - 或 2- (beta-) 者，改為縮寫 m-，o-，p-， α - 及 β - 等，仍按它主要名詞排列。例如 Bata-Naphthol 作 β -Naphthol，列入 ‘N’ 部。

5. 一物之有學名、商業名或別名的，用一符號代替見某某或同某某，不重複敘述。

6. 譯名中的文字，有加方括弧的，表示括號內的文字，於應用時可省略。

7. 譯名中的學名，有普通名詞者，並列之，用‘隔開。

8. 溫度概以攝氏度°C. 計。遇有華氏的，才註有°F. 符號。

9. 為謀便於由中文化學名詞檢查定義、定律、品性、製法或用途等，可從中文索引按筆劃多少，檢出西文名詞而得。

國際原子量表

元 素		符號	原子序	原子量	元 素		符號	原子序	原子量
中名	英 名				中名	英 名			
鐳	Actinium	Ac	89	227	銻	Europium	Eu	63	152.0
鋁	Aluminum	Al	13	26.98	氟	Fluorine	F	9	19.00
鐳	Americium	Am	95	[243]	釷	Francium	Fr	87	[223]
銻	Antimony	Sb	51	121.76	釷	Gadolinium	Gd	64	156.9
氬	Argon	A	18	39.944	鋁	Gallium	Ga	31	69.72
砷	Arsenic	As	33	74.91	銻	Germanium	Ge	32	72.60
砹	Astatine	At	85	[210]	金	Gold	Au	79	197.2
鋇	Barium	Ba	56	137.36	鈦	Hafnium	Hf	72	178.6
鐳	Berkelium	Bk	97	[245]	氦	Helium	He	2	4.003
鈹	Beryllium	Be	4	9.013	釷	Holmium	Ho	67	164.94
鉍	Bismuth	Bi	83	209.00	氫	Hydrogen	H	1	1.0080
硼	Boron	B	5	10.82	銲	Iodine	I	53	126.91
溴	Bromine	Br	35	99.916	銲	Iridium	Ir	77	193.10
鎘	Cadmium	Cd	48	112.41	鐵	Iron	Fe	26	55.85
鈣	Calcium	Ca	20	40.08	氬	Krypton	Kr	36	83.80
鐳	Californium	Cf	98	[246]	鐳	Lanthanum	La	57	138.92
碳	Carbon	C	6	12.010	鉛	Lead	Pb	82	207.21
鈰	Cerium	Ce	58	140.13	鋰	Lithium	Li	3	6.940
銫	Cesium	Cs	55	132.91	鑛	Lutecium	Lu	71	174.99
氯	Chlorine	Cl	17	35.457	鎂	Magnesium	Mg	12	24.32
鉻	Chromium	Cr	24	52.01	錳	Manganese	Mn	25	54.93
鈷	Cobalt	Co	27	58.94	汞	Mercury	Hg	80	200.61
銅	Copper	Cu	29	63.54	鉬	Molybdenum	Mo	42	95.95
鐳	Curium	Cm	96	[242]	釷	Neodymium	Nd	60	144.27
鐳	Dysprosium	Dy	66	162.46	氖	Neon	Ne	10	20.183
釷	Erbium	Er	68	167.2					

國際原子量表 (續)

元 素		符號	原子序	原子量	元 素		符號	原子序	原子量
中名	英 名				中名	英 名			
鐳	Neptunium	Np	93	[237]	硒	Selenium	Se	34	78.96
鎳	Nickel	Ni	28	58.69	矽	Silicon	Si	14	28.09
鈮	Niobium	Nb	41	92.91	銀	Silver	Ag	47	107.880
氮	Nitrogen	N	7	14.008	鈉	Sodium	Na	11	22.997
銱	Osmium	Os	76	190.2	銣	Strontium	Sr	38	87.63
氧	Oxygen	O	8	16	硫	Sulfur	S	16	32.06
鈀	Palladium	Pd	46	106.7	鉭	Tantalum	Ta	73	180.88
磷	Phosphorus	P	15	30.975	錳	Technetium	Tc	43	[99]
鉑	Platinum	Pt	78	195.23	碲	Tellurium	Te	52	127.61
鈾	Plutonium	Pu	94	[241]	鐳	Terbium	Tb	65	159.2
錒	Polonium	Po	84	210	鉍	Thallium	Tl	81	204.39
鉀	Potassium	K	19	39.100	釷	Thorium	Th	90	232.12
鐮	Praseodymium	Pr	59	140.92	釷	Thulium	Tm	69	169.4
鉈	Promethium	Pm	61	[145]	錫	Tin	Sn	50	118.70
釷	Protoactinium	Pa	91	231	鈦	Titanium	Ti	22	47.90
鐳	Radium	Ra	88	226.05	鈾	Uranium	U	92	238.07
氡	Radon	Rn	86	222	釩	Vanadium	V	23	50.95
銣	Rhenium	Re	75	186.31	鎢	Wolfram	W	74	183.92
銑	Rhodium	Rh	45	102.91	氙	Xenon	Xe	54	131.3
銣	Rubidium	Rb	37	85.48	鐳	Ytterbium	Yb	70	173.04
鈷	Ruthenium	Ru	44	101.7	鈳	Yttrium	Yt	39	88.92
鈾	Samarium	Sm	62	150.43	鋅	Zinc	Zn	30	65.38
銩	Scandium	Sc	21	44.96	銩	Zirconium	Zr	40	91.22

表中原子量外附括號的，表明該原子量是已知半衰期最長的同位素的質量數。

應用化學辭典

A

Abegg rule, 阿柏基法則

元素的正負原子價之和常是 8。有下列諸例為證：

元素	正 原 子 價	負 原 子 價	和
C	在 CO_2 +4	在 CH_4 -4	8
N	HNO_3 +5	NH_3 -3	8
S	SO_2 +6	H_2S -2	8
Cl	HClO_4 +7	HCl -1	8

Abel's reagent 阿貝爾試藥

是影刻試藥，10% 的鉻酸溶液，用於碳鋼之微量分析。

Abietic acid 松香酸

$\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{O}_2$ 分子量 302.23。黃棕色粉末，熔點 183° 。可溶於乙醇、苯、乙醚、丙酮、冰乙酸、二硫化碳，不溶於水。為松香用稀乙醇萃取而得。供製金屬鹽、油漆乾燥劑，可助醋酸（乙酸）及醋酸酵母之生長。

Abietic acid ethyl ester

松香酸乙酯

$\text{C}_{19}\text{H}_{29}\text{COOC}_2\text{H}_5$ 琥珀色黏液體，於氧化時變硬。比重 1.02，沸點 350° ，熔點 45° 。溶於乙醚，不溶於水，係製乙烷和松香的醇溶液及苛性鈉共熱而得。供製硝化纖維素塑料之用。

Abietic anhydride 松香酸酐

酐 = Gum rosin

Abietinic acid = Abietic acid

Absinthin 苦艾苷

$\text{C}_{40}\text{H}_{60}\text{O}_8 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 黃褐色無定形粉，味極苦。熔點 $120^\circ - 125^\circ$ 。溶於水、乙醇、氯仿、乙醚。由苦艾草萃取而得。用作醫療品，是驅蟲藥。

Absolute alcohol 絕對乙醇

$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 無色澄沏液體，燃燒呈藍色焰，有特殊臭，比重 0.793 (15°)。可與水混和，遇無水硫酸銅，不能使其變呈藍色，遇二氯化鈣，不生乙炔。係 95.5% 乙醇與活性石灰共煮沸除去其最後所含的

4.5% 之水蒸餾而得。新法加苯於 95% 乙醇經蒸餾而得。供實驗室、工業合成化學和燃料等用。

Absolute temperature 絕對溫度

以攝氏零度下 273 度為起點的溫度。攝氏溫度加 273 度，便是絕對溫度。

Absolute weight of molecules 分子的絕對重量

在標準狀況下一升氣體中之分子數 2.7×10^{23} ，除其氣體之重量克，即得該氣體物質各個分子之絕對重量。

例如在標準狀況下一升氫的重量是 0.0899 克，以其分子數 2.7×10^{23} 除之即得一個氫分子之絕對重量 0.332×10^{-23} 克。

Absolute zero 絕對零度

溫度的物理意義，是示分子運動的快慢。在攝氏溫度 -273.18° 叫絕對零度，即分子停止運動，或嚴格的說趨於分子可能運動的最小值。

Absorbent 吸收劑

是有吸着性的物質。例如木炭能吸收氨或碳酸氣。

Absorption 吸收

固體或液體吸收氣體的現象。例如石灰水之吸收二氧化碳。

Absorption indicator 吸收指示劑

是一系中某一成分被該系之固體相所吸收，在其試驗中用色彩或其他性質表示的。例如螢光素為鹼化銀吸收時，有深紅色生成。

Absynthin = Absinthin

Abyssinian gold 阿比西尼亞金

是銅和鋅的合金，含銅 91%，鋅 8%；或銅 86%，鋅 12%，和錫 1%。供製假廉首飾。

Acacia gum = Gum arabia

Acaroid gum 阿卡羅特樹膠

有紅色及黃色二種。紅色似龍血，形似小星，斷面有光澤，色愈黃者容積亦愈大。含有 80—85% 的黃樹脂鞣質 (Xanthoresino-tannol)。產於澳洲。為紙之膠料，造假漆的原料。

Accelerators 催速劑，促進劑

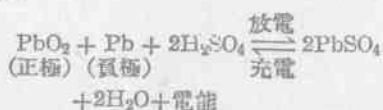
可使化學作用的時間減短，並得增加其運用時所需性質之物質。例如橡膠於加硫作用時所加的少量的某種有機化合物，即是加速劑之一。又稱促進劑，即足以助催化之作用者。例如製造硬化油時之加用酸性白土、銅或苯甲酸等是。

Acceptor 接受體

能與誘導物質之變化共同起反應者。

Accumulator 蓄電池

蓄電池的電能是從化學能轉換而來的。在充電時，利用電流通過某種溶液，產生化學反應，將電能變成化能。在放電時，將充電時所造成的化能又變成了電能。



Acenaphthene 蒽, 萘駢乙烷

$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_2)_2$ 分子量 154.2。白色針晶，熔點 95° ，沸點 277.5° 。可溶於熱乙醇。由煤膠(漆)煎餾而得。為染料之半製品。

Acenaphthene quinone 蒽醌

$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{O})_2$ 白色針晶，熔點 $262^\circ - 263^\circ$ 。為蒽經冰乙酸和重鉻酸鉀之氧化而得。供染料合成用。

Acenaphthenone 萘駢乙酮, 蒽酮

$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{COOH}_2$ 無色片晶，熔點 121° 。溶於乙醇、氯仿及苯。係 α -萘乙酸之鹵衍生物經氯化鋁於溶劑中共作用而得。供染料合成用。

Acerdol = Calcium permanganate

Acetal 縮醛, 二乙氧基乙烷

$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$ 分子量 118.11。

無色液體，有不適之臭。遇酸易分解。比重 0.831，沸點 102.2° 。可溶於乙醇及乙醚，難溶於水。係乙醇部分受氧化，其初生之乙醛與乙醇縮合而成。常用作溶劑、化粧品、香料及醫藥品。

Acetaldehyde 乙醛

CH_3CHO 分子量 44.03。無色可燃液體，有刺激性之菓子香。比重 0.789 (15°)，熔點 -123.5° ，沸點 20.2° 。可溶於水、乙醇及乙醚。係乙醇汽通過鉑絨或由乙炔所合成。常用製有機衍生物、合成藥、染料及橡膠，亦用於造銀鏡、酚類樹脂及攝影用之顯像劑。

Acetaldehyde, Para- 三聚乙醛

$(\text{CH}_3\text{CHO})_3$ 分子量 132.09。無色液體，有愉快之臭。比重 0.9980，熔點 10.5° ，沸點 124° 。溶於水，可與乙醇、乙醚、氯仿、揮發油相混和。係鹽酸與乙醛共作用而得。用製染料、半製品、有機化學品、消毒劑、醫藥品、橡膠之加速及抗氧劑、油脂與樹脂等之溶劑。

Acetaldehyde ammonia = Aldehyde ammonia

Acetaldol 丁醇醛

$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CHO}$ 分子量 88.06。水白至灰黃色之澄清糖漿液體。比重 1.1098，沸點 83° (20 mm.)。可與水、乙醇、乙醚及有機溶劑相混和。常作合成橡膠之加速劑、香料、磺浮劑、醃製纖維醃溶劑，亦常用製染料、藥物。

Acetaldoxime 乙醛肟

$\text{CH}_3\text{OH} : \text{NOH}$ 無色晶體。熔點 47° ，沸點 115° 。溶於水、乙醇及乙醚。爲羥胺加於乙醇水溶液而製成。當稀酸類共熱，則分解爲乙醇及羥胺。用以檢定或精製乙醇。

Acetals 縮醛

醛一分子與醇二分子結合縮去一分子水所成之化合物。例如 $\text{CH}_3(\text{OCH}_2)_2$ 之二甲氧基甲烷， $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$ 之 1,1-二乙氧基乙烷(或二乙醇縮乙醛)。

Acetamide 乙醯胺，醋醯胺

CH_3CONH_2 分子量 59.05。無色潮解晶體，有臭。比重 1.159，熔點 81° ，沸點 222° 。可溶於水、乙醇。係乙醯乙醯與氫氧化銨共作用而成。供製中製品、氰化甲烷、合成藥、催透劑、潮解劑等。

Acetanilide 乙醯苯胺

$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}(\text{COCH}_3)$ 白色片晶。比重 1.2105，熔點 113° ，沸點 305° 。可溶於熱水、乙醇、乙醚。爲苯胺受乙醯之乙醯作用而成。供製對硝基乙醯苯胺、對苯二胺、對硝基苯胺等中製品、藥物、染料、纖維素漆、過氧化氫之穩定劑、橡膠之加速劑。

Acetanilidide 乙醯對甲氧基苯胺

$\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ 白色結晶粉，味苦。熔點 127.1° 。溶於乙醇、丙酮、稀酸類，不溶於水。係對甲氧基苯胺經乙醯作用而得。供醫藥用。

Acetannin = Acetyl tan- nic acid

Acetate of lime 乙醯石灰， 醋醯石灰

由木醋酸與石灰乳所製成之乙醯鈣之商品名，呈棕灰色。詳見乙醯鈣。

Acetate silk dyes 醋醯絲 染料

爲特種染料專染醋醯絲，通常爲酯似化合物溶於有機溶劑如丙酮，不溶於水。染色在溶液中进行之。主有三類：(1) Ionamines，爲某種第一或第二胺之甲醯鹽硫酸銨鹽化合物；(2) Dispersols，脂溶染料用於膠狀溶液；(3) Duranols 爲氨基萘醯類用於膠狀溶液。

Acetic acid 乙醯，醋酸

CH_3COOH 無色液體，有刺激臭。比重 1.049 (25°)，熔點 16.7° ，沸點 118.1° 。溶於水、乙醇及乙醚。由蒸餾木材所得之木醋酸或由稀乙醇氧化而得。用製醋酸鹽、醋醯有機衍生物、酯類、藥物、偶氮染料、甲基紫、火柴、印染墨、人造皮革、鉛白、樹脂、人造絲、殺蟲成分、羊毛及絲之染用助劑等。

Acetic acid amine = Ace- tamide

Acetic anhydride 乙酐，醋 酐

$(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ 分子量 102.05。無

色液體，有強醋酸香。比重 1.082(15°)，沸點 139.8°。可溶於乙醇、氯仿、乙醚。遇水分解為醋酸。為乙酰氯 CH_3COCl 與醋酸鈉共蒸餾而得；亦為造人造絲之副產。供製乙酸酐、化學品、半製品、合成藥及染料。

Acetic-arsenic acid 乙酸砷酸

$\text{AsO}(\text{OH})_2\text{CH}_3\text{COOH}$ (?) 無色硬晶體。熔點 152°。溶於水及乙醇，幾不溶於丙酮、苯及乙醚。係三氧化二砷溶於苛性鈉液與乙酸共作用之，用乙酸令呈酸性後以氨水作用之，製成鈣鹽，溫取，用硫酸分解為遊離酸。作獸醫治療品。

Acetic crude = Pyroigneous acid

Acetic ester 乙酸乙酯

$\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ 無色有香氣之液體。比重 0.9003，熔點 -82.4°，沸點 77.15°。溶於乙醇、氯仿、乙醚，稍溶於水。係乙酸及乙醇於硫酸存在下共熱蒸餾而得。用製合成染料、藥物、香料、光氣、硝化棉及硝化纖維素型料、菓子香精、無烟火藥、溶劑等。

Acetic ether = Acetic ester

Acetic isobutyl ester 乙酸異丁酯

$\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)$ 分子量 118.09。比重 0.875(15°)，沸點 112.2°。

溶於乙醇及乙醚。為硝化纖維素之溶劑，製油漆、稀釋劑、指甲油、人造皮革、可洗紙張、香料。

Acetic oxide = Acetic anhydride

Acetin 一醋酸，一醋酸甘油酯

$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_2\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_2$ 無色稠厚液體，易犯潮。比重 1.221(15°)，沸點 240°。加熱分解，可溶於水、乙醇及乙醚。為甘油與濃醋酸共熱而成。供製二硝基乙酸甘油、炸藥、可膠皮、鹽基性染料之溶劑。

Acetoacetanilide 乙醯-乙醯苯胺

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_5$ 雪白晶體。熔點 84°—85°。稍溶於水，可溶於稀氫氧化鈉溶液。係乙醯乙醯酯與苯胺共同作用除去乙醇而成。供造染料或用於有機合成。

Acetoacetic ester 乙醯乙醯酯，丁醯酸乙酯

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ 無色或稍帶黃色液體，有菓子香。比重 1.028，沸點 94°(45 mm.)。溶於苯、氯仿、乙醇，稍溶於水。係乙醯乙醯酯為金屬鈉作用後蒸餾而得。用製半製品、安替比林、紫羅蘭酮及其他合成香料、油漆及塑料。

Acetoacet-o-anisidide 乙醯-乙醯-鄰甲氧基苯胺

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$ 分子量 207.32。白色細結晶粉。熔點 $82-5^\circ$ 。用爲半製品，供造染料（如 Hansa yellows）。

Acetoacet-*o*-chloranilide

乙醯-乙醯-磷氯苯胺

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{Cl}$ 分子量 211.65。白色細結晶粉。熔點不低於 102.5° 。用爲半製品，供造染料。

Acetoacet-*o*-toluidide 乙

醯-乙醯-磷甲苯胺

白色粒狀粉。熔點不低於 103.5° ；純粹度按 CO_2 發生法不低於 96%。供製染料。

Acetoacet-*p*-chloranilide

乙醯-乙醯-對氯苯胺

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{Cl}$ 分子量 211.65。白色細結晶粉。熔點 $130-2^\circ$ 。爲製造染料之半製品。

p-Acetoanisol 對甲氧基苯

乙醯

$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3\text{O})\text{OCH}_3$ 結晶片。熔點 $38-39^\circ$ ，沸點 258° 。溶於乙醇、乙醚。係苯甲醚與乙醯氯在氯化鋁及二硫化碳存在下共作用而成。供香料用。

Aceto-arsenic acid = Acetic-arsenic acid

Acetocinnamoen = Benzylidene-acetone

Acetoin 乙醯甲基甲醇，羥丁醯

$\text{CH}_3\text{COCHOHCH}_3$ 微黃色液體，有徐徐變爲結晶之聚合體之傾向，但慎熔化仍能復原。比重 1.016 (15°)，沸點 $140-144^\circ$ 。可與水相混和。放在空氣中徐徐氧化爲聯乙醯，常用代聯乙醯，以其易於揮發之故。

Acetol 羥基丙醯

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{OH}$ 爲液體。比重 1.0824 (20°)，沸點 146° ，熔點 -17° 。溶於水、乙醇及乙醚。係碳酸鉀作用於溴丙醯，或乙醯鉀作用於氯丙醯在甲醇溶液而得。爲硝化纖維素之溶劑。

Acetolysis 乙醯解（作用）

用於由有機化合物除去乙醯基之方法。通常乙醯化合物借水的或醇的鹼溶液共熱，使乙醯基成爲乙酸而除去。

Acetone 丙醯，醋醯

CH_3COCH_3 分子量 94.9°。無色液體有芳香。沸點 $55.5^\circ-57.5^\circ$ 。可混和於乙醇、醚，若干油類。係醣類受發酵或乾餾醋酸鈣而得。供製有機化合物、氯仿、碘仿、汽車燃料，用作溶劑、清潔劑，蓄藏乙炔，羊毛脫脂及絨之脫膠。

Acetone alcohol = Methyl alcohol

Acetone chloroform 1,1,1-

三氯-2-甲基丙醇-[2]

$\text{CO}(\text{CH}_2)_5\text{COH}$ 分子量 177.47。白色晶體，有樟腦香。熔點 $80^\circ-81^\circ$ 。溶於乙醇、乙醚、苯、丙酮、氯仿、甘油、冰醋酸，稍溶於水。係丙酮與氯仿之冷溶液與苛性鉀共作用而得。用於醫藥、局部麻醉藥、防腐藥。

Acetone cyanhydrin 2-氧丙醇

$(\text{CH}_3)_2\text{COHON}$ 液體。沸點 82° (23 mm.)，熔點 -20° 。溶於水、乙醇、乙醚。係丙酮與氫氰酸共縮合而成。作殺蟲劑用。

Acetone dicarboxylic acid 3-氧戊二酸-[1,5]

$\text{COOHCH}_2\text{COCH}_2\text{COOH}$ 無色針晶，受熱、酸類、鹼類之作用，分解為丙酮及碳酐，遇三氯化鐵呈紫色。熔點約 130° 。溶於乙醚。係脫水檸檬酸與濃硫酸混和後於水蒸汽浴共熱而得。為烘焙之發酵劑，用製橡膠品。

Acetone diethyl sulfone 丙酮縮二乙硫

$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{SO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$ 無色結晶粉。熔點 $125^\circ-126^\circ$ ，分解於 300° 。溶於乙醇、乙醚、氯仿、苯，稍溶於水。為無水丙酮與無水乙硫醇混合後，通以無水鹽酸，結果分成二層，取其上層用高錳酸鉀行氧化而得。於醫療上作催眠藥用。

Acetone oils 丙酮油類

商品分三種：(一)檸檬黃，比重 0.828—0.830，沸點 $75^\circ-160^\circ$ ；(二)水似，比

重 0.812，沸點 $75^\circ-105^\circ$ ；(三)深橘黃，比重 0.855—0.865，沸點 $80^\circ-225^\circ$ 。為蒸餾丙酮所遺剩之油狀殘渣，含有酮類、醛類及丙酮之縮合物。為溶劑、酒精之變性劑。

Acetone oxime = Acetoxime

Acetone-sodium bisulfite 亞硫酸氫鈉丙酮

$(\text{CH}_3)_2\text{COHNaSO}_3$ 或 $(\text{CH}_3)_2\text{CONaHSO}_3$ 晶體。係亞硫酸氫鈉與丙酮共作用而得。用製化學藥品、純丙酮、照相術用藥品、印染用品。

Acetonic acid α -羥異丁酸

$(\text{CH}_3)_2\text{COHCOOH}$ 無色晶體。沸點 212° ，熔點 79° 。溶於水、乙醇、乙醚。供有機合成用。

Acetonitrile 乙腈，氰化甲烷

CH_3CN 分子量 41.05。無色有芳香之液體，性毒。熔點 -44° ，沸點 82° 。可溶於水及乙醇。係乙腈胺與冰醋酸共熱而得。用於有機合成，香料及變性劑。

Acetonyl acetone 己二酮，丙酮基丙酮

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$ 無色水溶性液體，沸點 191.3° 。可為醋酸纖維素酯之溶劑，可與反應劑縮合為環狀化合物，對皮有上韌的效應。

Acetonylalcohol = Acetol

Aceto-*o*-toluidine 乙醯隣氨基甲苯

$\text{CH}_3\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{OH}$ 分子量 179.21。白色細結晶粉末。熔點 $104-5^\circ$ 。溶於乙醇，不溶於熱水。係冰醋酸與隣氨基甲苯共煮沸而得。可供製染料及有機合成。

Acetophen = Acetyl salicylic acid

Acetophenone 苯乙酮

$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_3$ 分子量 120.06。無色液體或透明晶體，有刺激性臭味。比重 1.02825，熔點 20.5° ，沸點 202° 。不溶於水，溶於乙醇、乙醚、氯仿。為苯與乙醯氯於氯化鋁存在時共作用而成。供製香料、藥物及有機藥品。

β -Acetopropionic acid 戊酮-[4]-酸-[1]，左旋糖酸，果糖酸

$\text{CH}_3\text{CO}(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$ 無色片晶，熔點 33° ，沸點 $245^\circ-246^\circ$ ，比重 1.137 (24°)。溶於水、乙醇及乙醚。用製脂類及藥物。

Acetopyrine 阿西多比林

白色結晶粉，熔點 $63^\circ-65^\circ$ 。溶於乙醇及暖水，難溶於冷水。為安替比林(1-苯-2,3-甲基吡唑酮-[5])(50%)，隣羥苯甲酸(36%)及乙酸(14%)共接合而成。作解熱藥、風濕病藥。

Acetosal = Acetyl salicylic acid

Acetosalic acid = Acetyl salicylic acid

Acetosol = Acetylene tetrachloride

Acetoxime 丙酮肟

$(\text{CH}_3)_2\text{C=NOH}$ 無色晶體，具有酸性及鹼性。遇稀酸易於分解。沸點 136.3° ，熔點 61° 。溶於乙醇、乙醚及水。供有機合成，纖維素酯液劑等用。

Acetozone = Acetyl benzoyl peroxide

Acetoaminosalol = Phenetsal

Acetphenacetin 二乙醯對氨基苯乙醚

$(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OC}_2\text{H}_5$ 無色針晶，熔點 $53^\circ-54^\circ$ ，沸點 $182^\circ(12\text{ mm.})$ 。溶於乙醇、氯仿及乙醚，稍溶於水。為乙醯對氨基苯乙醚與乙醇共作用而得。醫藥上供解熱用。

Acetphenetidine 乙醯對氨基苯乙醚

$\text{CH}_3\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{OC}_2\text{H}_5$ 分子量 179.20。白色細結晶粉，無臭稍有苦味。

熔點 134.9°。溶於有機溶劑，稍溶於水。爲對氨基苯乙醚與冰醋酸共作用而得。用於醫藥爲鎮靜劑及解熱藥。

Acetyl 乙醯基

CH_3CO -由乙酸減去氫氧原子團所成之基。

Acetylacetanilide = Acetoacetanilide

Acetylacetone 乙醯丙酮，戊二酮-[2, 4]

$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COCH}_3$ 無色易動性液體，有不適之臭，冷卻之爲有光澤之固體，沸點 136.5°—137°。可溶於酸性水中，乙醇、氯仿及乙醚。不耐光之作用，變呈棕色樹脂質。爲氯化鋁作用於乙醯氯後之產物經水分分解而得。供醋酸纖維酯之溶劑用。

p-Acetylaminobenzoic acid, 對乙醯氨基苯甲酸

$\text{CH}_3\text{CONH}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$ 針似晶體，熔點 258.5°(分解)。溶於乙醇，稍溶於水。係乙醯對甲苯胺爲高錳酸鉀氧化而得。供有機合成用。

4-Acetylaminocoumarone 4-乙醯氨基駢呋喃

$\text{C}_9\text{H}_7\text{O}_2\text{NHCOCH}_3$ 黃色晶體，幾無味，熔點 240°—246°(分解)。幾不溶於有機溶劑及水。係高錳酸鉀作用於 2-氧-5-乙醯氨基二苯甲酮之乙酸溶液而得。爲醫藥品，用以退熱、治風濕病。

1-Acetylamino-8-naphthol-3,6-disulfonic acid

1-乙醯氨基-8-萘酚二磺酸-[3, 6]

$\text{CH}_3\text{CONH}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\text{OH}\cdot(\text{SO}_3\text{H})_2$ 溶於水。爲 H-酸之乙醯化合物。供製紅色染料。

p-Acetylanisole = *p*-Methoxyacetophenone

Acetylanthranilic acid

乙醯氨基苯甲酸

$\text{CH}_3\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ 針晶或粒晶(冰醋酸中結晶者)，熔點 185°。係乙醯氨基甲苯於硫酸鎂或氯化鉀存在下爲高錳酸鉀共作用而得。供有機合成用。

Acetylated starch = Starch acetates

Acetylation 乙醯化[作用]

乃使乙醯基導入含-OH或-NH₂基之有機化合物之方法。係化合物借乙酐或乙醯氯於惰性溶劑如苯或乙醚存在時共熱而得。

Acetyl atoxy = Arsacetin

Acetyl benzoyl peroxide

苯甲醯過氧化乙醯

$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOOCH}_2\text{CO}$ 白色晶體，熔點 36.6°。遇水、有機質、若干有機溶劑